Karışım Problemleri

ÖRNEK - 1

SO_2 ve SO_3 gazlarından oluşan 38,4 gramlık bir karışım normal koşullarda 11,2 L hacim kaplamaktadır.

Buna göre, karışımdaki SO_3'ün mol sayısı kaçtır?

(S:32, O:16)

ÖRNEK - 2

C_2H_4 ve C_3H_8 gazlarından oluşan 4 mollük bir karışım tamamen yakıldığında NK'da 246,4 L CO_2 gazı oluştuğuna göre karışımdaki C_3H_8 gazının molce % si kaçtır?

ÖRNEK - 3

Ne ve Ar gazlarından oluşan karışımın NK'daki yoğunluğu 1,25 g/L'dir.

Buna göre, karışımdaki Ne gazının mol %'si kaçtır?

(Ne:20, Ar:36)

ÖRNEK - 4

Eşit kütlede H_2 ve CH_4 gazlarından oluşan bir karışımda hidrojen atomları sayısı C atomları sayısının kaç katıdır?(H:1, C:12)

ÖRNEK - 5

Normal koşullarda 13,44 litre hacim kaplayan N_2O_5 ve NO gazları karışımı 16 gram oksijen atomu içermektedir.

Buna göre, karışımda kaç gram azot atomu vardır?

(N:14, O:16)

ÖRNEK - 6

NK'da 11,2 litre olan C_3H_4 ve CH_4 karışımın yakılması için 38,4 gram oksijen molekülü kullanılıyor.

Buna göre karışımdaki kaç mol C atomu içerir? (O:16)

BURAKİMYA

ÖRNEK - 7

Atom sayıları eşit olan SO_2 ve HNO_3 bileşiklerinden oluşan karışım 1,6 moldür.

Buna göre, karışım kaç mol oksijen atomu içerir?

ÖRNEK - 8

C_3H_6, C_2H_6 ve C_4H_6 gazlarının NK'da 11,2 litrelik karışımı 21 gramdır.

Buna göre karışımda kaç gram C atomu bulunmaktadır?

(H:1, C:12)